2002/D-509

Disazo metal complex dyes.

Patent number:

EP0203505

Publication date:

1986-12-03

Inventor:

JAGER HORST DR

Applicant:

BAYER AG (DE)

Classification:

- international:

C09B62/095; C09B62/515; D06P1/38

- european:

C09B62/44C24

Application number:

EP19860106872 19860521

Priority number(s):

DE19853519551 19850531

Also published as:

JP61278568 (A)

DE3519551 (A1) EP0203505 (B1)

Cited documents:

EP0134193 EP0126025

1. Dyestuffs of the formula see diagramm : EP0203505,P6,F1 wherein X = radical of an optionally further Abstract of EP0203505 substituted monofluoropyrimidine.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



① Veröffentlichungsnummer: 0 203 505

12

EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT

- Veröffentlichungstag der Patentschrift: 24.05.89
- (f) Int. Cl.4: C 09 B 62/095, C 09 B 62/515, D06P 1/38

- 2) Anmeldenummer: 86106872.4
- 2 Anmeldetag: 21.05.86

- Disazometallkomplexfarbstoffe.
- Priorität: 31.05.85 DE 3519551
- Veröffentlichungstag der Anmeldung: 03.12.86 Patentblatt 86/49
- Bekanntmachung des Hinweises auf die Patenterteilung: 24.05.89 Patentblatt 89/21
- Benannte Vertragsstaaten: CH DE FR GB LI
- Entgegenhaltungen: EP-A- 0 126 025 EP-A-0 134 193

Die Akte enthält technische Angaben, die nach dem Eingang der Anmeldung eingereicht wurden und die nicht in dieser Patentschrift enthalten sind.

- Patentinhaber: BAYER AG, Konzernverwaltung RP Patentabteilung, D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk (DE) **7**3
- Erfinder: Jäger, Horst, Dr., Carl-Rumpff-Strasse 37. D-5090 Leverkusen (DE)

Anmerkung: Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinwelses auf die Erteilung des europäischen Patents im Europäischen Patentblatt kann jedermann beim Europäischen Patentamt gegen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingelegt, wenn die Einspruchsgebühr entrichtet worden ist (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

25

30

35

50

2

Beschreibung

 Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Farbstoffe der Formel

worin

X = Rest eines gegebenenfalls weiter substituierten Monofluorpyrimidins, insbesondere solche mit

sowie deren Verwendung zum Färben und Bedrucken von Hydroxylgruppen oder Amidgruppen enthaltenden und die so gefärbten oder bedruckten Materialien.

Geeignete Reste X sind beispielsweise:

2-Fluor-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5,6-dichlor-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-methyl-6-chlor-4-pyrimidinyl-, 5-Brom-2-fluor-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-cyan-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-methyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-brom-6-chlormethyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-brom-6-chlormethyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-6-methyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-6-methyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-chlor-6-methyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-chl

2-Fluor-5-chlor-4-pyrimidinyl-, chlor-4-pyrimidinyl-, 6-Trifluormethyl-5-chlor-2-2-Fluor-5-nitro-4-pyrimidifluor-4-pyrimidinyl-, nyl-, 2-Fluor-5-trifluormethyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-phenyl- oder -5-methyl-sulfonyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-4-carbonamido-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-carbonmethoxy-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5brom-6-trifluormethyl-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-6carbonmethoxy-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-6-cyan-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-sulfonamido-4-pyrimidinyl-, 2-Fluor-5-chlor-6-carbomethoxy-4-pyrimidinyl-, 6-Fluor-5-chlor-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-5-trifluorme-thyl-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-2-methyl-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-5-chlor-2-methyl-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-5-chlor-2-trifluormethyl-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-2phenyl-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-5-cyan-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-5-nitro-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-5-methylsulfonyl-pyrimidinyl-4, 6-Fluor-5-phenyl-sulfonylpyrimidinyl-4.

Die Farbstoffe (1) erhält man beispielsweise durch Umsetzung von Farbstoffen der Formel

mit Kupfer-abgebenden Mitteln in üblicher Weise oder durch Kupplung der diazotierten Kupferkomplexe der Formel

$$O - Cu - O$$

$$N = N$$

$$SO_3H$$

$$SO_2CH_2CH_2CSO_3H$$

$$O - Cu - O$$

$$SO_3H_0$$

$$O - Cu - O$$

$$SO_3H_0$$

$$O - Cu - O$$

mit Kupplungskomponenten der Formel

in schwach sauren bis schwach alkalischen Bereichen unter Erhalt der Metallkomplexgruppierung.
Die Farbstoffe (2) ihrerseits erhält man durch
Diazotierung von Aminen der Formel

à

20

Kupplung mit Kupplungskomponenten de Formel

Weiterdiazotierung mit Kupplung auf Kupplungskomponenten der Formel

Die Verbindungen (7) erhält man in üblicher Weise durch Umsetzung der entsprechenden Amine mit Reaktivkomponenten der Formel

Geeignete Verbindungen (8) sind beispielsweise:

2,4-Difluor-6-methylpyrimidin, 2,6-Difluor-4-me-2,4-Difluor-pyrimidin-5thyl-5-chlorpyrimidin, ethyl-sulfon, 2,6-Difluor-4-chlorpyrimidin, 2,6-Difluor-4-methyl-5-brompyrimidin, 2,4-Difluor-5,6dichlor- oder -dibrompyrimidin, 4,6-Difluor-2,5dichlor- oder -dibrompyrimidin, 2,6-Difluor-4brompyrimidin, 2,6-Difluor-5-methyl-4-chlorpyrimidin, 2,6-Difluor-5-chlorpyrimidin, 2,4-Difluor-5nitro-chlorpyrimidin, 2,4-Difluor-5-cyanpyrimidin, 2,4-Difluor-5-methyl-pyrimidin, 6-Trifluormethyl-5-chlor-2,4-difluorpyrimidin, 6-Phenyl-2,4-difluorpyrimidin, 6-Trifluormethyl-2,4-difluorpyrimidin, 2,4-Difluor-5-nitropyrimidin, 2,4-Difluor-5-trifluormethyl-pyrimidin, 2,4-Difluor-5-methylsulfonyl-pyrimidin, 2,4-Difluor-5-phenyl-pyrimidin, 2,4-Difluor-5-carbonamido-pyrimidin, 2,4-Difluor-5-carbomethoxy-pyrimidin, 2,4-Difluor-6-trifluormethylpyrimidin, 2,4-Difluor-6-carbonamidopyrimidin, 2,4-Difluor-6-carbomethoxypyrimidin, 2,4-Difluor-6-phenyl-pyrimidin, 2,4-Difluor-6-cyanpyrimidin, 2,4-Difluor-5-sulfonamidopyrimidin, 2,4-Difluor-5-chlor-6-carbomethoxy-pyrimidin, fluormethyl-2,4-difluor-pyrimidin, 4,6-Difluor-5chlorpyrimidin, 4,6-Difluor-5-trifluormethyl-pyrimidin, 4,6-Difluor-2-methyl-pyrimidin, 4,6-Difluor-5-chlor-2-methylpyrimidin, 4,6-Difluor-5-chlor-2trifluormethyl-pyrimidin, 4,6-Difluor-2-phenylpyrimidin, 4,6-Difluor-5-cyan-pyrimidin, 4,6-Difluor-5nitropyrimidin, 4,6-Difluor-5-methylsulfonyl-pyrimidin, 4,6-Difluor-5-phenyl-sulfonyl-pyrimidin.

Die Reaktivfarbstoffe der Formel (1) können isoliert und zu trockenen Färbepräparaten verarbeitet werden. Die Isolierung erfolgt vorzugsweise bei möglichst niedrigen Temperaturen durch Aussal-

zen und Filtrieren. Die filtrierten Farbstoffe können gegebenenfalls nach Zugabe von Coupagemitteln und/oder Puffermitteln, z.B. nach Zugabe eines Gemisches gleicher Teile Mon- und Dinatriumphosphat, getrocknet werden; vorzugsweise wird die Trocknung bei nicht zu hohen Temperaturen und unter vermindertem Druck vorgenommen.

Durch Zerstäubungstrocknung des ganzen Herstellungsgemisches kann man die erfindungsgemäßen trockenen Präparate auch direkt, d. h. ohne Zwischenisolierung der Farbstoffe herstellen.

Die Reaktivfarbstoffe der Formel (1) zeichnen sich durch hohe Reaktivität aus, und sie ergeben Färbungen mit guten Naß- und Lichtechtheiten. Besonders hervorzuheben ist es, daß die Farbstoffe eine gute Löslichkeit und Elektrolytlöslichkeit bei guten Auszieheigenschaften und hoher Farbstoff-Fixierung aufweisen, und daß sich die nicht fixierten Anteile leicht entfernen lassen.

Die neuen Farbstoffe der Formel (1) eignen sich zum Färben und Bedrucken von Hydroxyl- oder Amidgruppen enthaltenden Materialien, wie Textilfasern-, Fäden und Geweben aus Wolle, Seide, synthetischen Polyamid- und Polyurethanfasern und zum waschechten Färben und Bedrucken von nativer oder regenerierter Cellulose, wobei die Behandlung von Cellulosematerialien zweckmäßigerweise in Gegenwart säurebindender Mittel und gegebenenfalls durch Hitzeeinwirkung nach den für Reaktivfarbstoffe bekanntgewordenen Verfahren erfolgt.

Die angegebenen Formeln sind die der entsprechenden freien Säuren. Die Farbstoffe wurden im allgemeinen in Form der Alkalisalze, insbesondere der Na-Salze isoliert und zum Färben eingesetzt.

Die in den Beispielen genannten Gewichtsmengen beziehen sich auf die freie Säure. Die in den Beispielen angegebenen Farbkennzahlen beziehen sich auf Colour Index Hue Indication Chart (Indicator Numbers).

In der EP-A-134193 werden Kupferkomplex-Disazofarbstoffe mit einem Rest -SO₂CH₂CH₂OSO₃H in der Diazokomponente des kupferhaltigen Molekülteils und Difluorpyrimidylrest in der metallfreien Kupplungskomponente beschrieben.

Beispiel 1 0,1 Mol des Disazofarbstoffs der Formel

werden 1 I Wasser neutral gelöst. Man streut bei Raumtemperatur 28 g Kupfersulfat (CuSO₄ · 5H₂O) ein und hält durch gleichzeitiges Eintropfen von Sodalösung den pH zwischen 5,5 und 6,5. Nach beendeter Kupferung wird der Farbstoff mit Kochsalz ausgesalzen, abgesaugt, getrocknet und gemahlen.

45

50

6

Man erhält ein dunkelblaues Pulver, das sich leicht in Wasser löst und Baumwolle nach einem der für Reaktivfarbstoffe üblichen Färbeverfahren in marineblauen Tönen (28) färbt. Der Farbstoff entspricht der Formel

Der in diesem Beispiel verwendete Diazofarbstoff wird erhalten,indem man 2-Amino-4-β-sulfatoethylsulfonyl-phenol (Diazokomponente) diazotiert, bei pH 5,5–6,5 auf 2-Amino-5-oxy-naphthalin-7-sulfonsäure (I-Säure, Mittelkomponente)

kuppelt, den resultierenden Aminoazofarbstoff diazotiert und bei pH 5,5–6,5 auf das Kondensationsprodukt kuppelt, das man durch Acylierung von 1-Amino-8-oxy-naphthalin-3,6-disulfonsäure (H-Säure, Endkomponente) mit einer Reaktivkomponente A–F (F = Fluor) erhält.

Nach den Angaben dieses Beispiels erhält man Farbstoffe, die Baumwolle in den in der letzten Spalte der folgenden Tabelle genannten Farbtönen färben, wenn man die folgenden Diazo-, Mittel-, End- und Reaktiv-Komponenten einsetzt.

In Beispiel 1 und der folgenden Tabelle werden folgende Abkürzungen verwendet:

Reaktivkomponente A–F 71,8 Mol-% 4,6-Difluor-2,5-dichlorpyrimidin 28,2 Mol-% 2,4-Difluor-5,6-dichlorpyrimidin B–F 62 Mol-% 4,6-Difluor-2,5-dichlorpyrimidin 38 Mol-% 2,4-Difluor-5,6-dichlorpyrimidin C–F 95,9 Mol-% 4,6-Difluor-2,5-dichlorpyrimidin 4,5 Mol-% 2,4-Difluor-5,6-dichlorpyrimidin

Beispiel	Diazo-	Mittel-	End-	Reaktivkomponente	Farbton
2	2-Amino-4-β-sul-	2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	2,4-Difluor-5,6- dichlor-pyrimidin	marineblau (28
3	sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	fonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	4,6-Difluor-2,5- dichlor-pyrimidin	marineblau (28
	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	fonsäure 2-Amino-5-oxy-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy-	2,6-Difluor-5-chlor-	marineblau (28
4	fatoethyl- sulfonylphenol	naphthalin-7-sul- fonsäure	naphthalin-3,6-di- sulfonsäure	pyrimidin	
5	2-Amino-4-β-sul- fatoethyl-	2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	2,4-Difluor-5-chlor- 6-methyl-pyrimidin	marineblau (2
6	sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	fonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	2,4-Difluor-5-chlor- 6-trichlormethyl-	marineblau (2
7	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	fonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	pyrimidin 4,6-Difluor-5-chlor- 2-methyl-pyrimidin	marineblau
8	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	fonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-di-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	A-F	rotstichig marine (38)
9	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	sulfonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-di-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	B-F	rotstichig marine (38)
10	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	sulfonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-di-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	C-F	rotstichig marine (38)
11	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	sulfonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-di-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	4,6-Difluor-5-chlor- pyrimidin	rotstichig marine (38)
12	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul-	sulfonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	A-F	marineblau (
13	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul-	fonsäure 2-Amino-5-oxy-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	B-F	marineblau (
14	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul-	naphthalin-7-sul- fonsäure 2-Amino-5-oxy-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy-	C-F	marineblau
15	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul-	naphthalin-7-sul- fonsäure 2-Amino-5-oxy-	naphthalin-3,6-di- sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	2,4-Difluor-5-chlor	- marineblau n
13	fatoethyl- sulfonylphenol	naphthalin-7-sul- fonsäure	naphthalin-3,6-di- sulfonsäure	6-methyl-pyrimidii	n

EP 0203505 B1

	Diago	Mittel-	End-	Reaktivkomponente	Farbton
Beispiel 16	2-Amino-4-β-sul-	2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	A-F	marineblau (28)
17	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	fonsäure 2-Amino-5-oxy-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	B-F	marineblau (28
18	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul-	naphthalin-7-sul- fonsäure 2-Amino-5-oxy-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	C-F	marineblau (28
19	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul- fatoethyl-	naphthalin-7-sul- fonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-3,6-di-	2,4-Difluor-5-Chlor- pyrimidin	marine (28)
20	sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul- fatoethyl-	fonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-7-sul-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	2,4-Difluor-6-chlor- 6-methyl-pyrimidin	marine (28)
21	sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul- fatoethyl-	fonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	A-F	rotstichig marine (38)
22	sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul- fatoethyl-	2-Amino-5-oxyx- naphthalin-1,7-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	B-F	rotstichig marine (38)
23	sulfonylphenol 2-Amino-4-β-sul- fatoethyl-	2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	C-F	rotstichig marine (38)
24	sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul-	2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	A-F	rotstichig marine (38)
25	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul-	disulfonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-sul-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	B-F	rotstichig marine (38)
26	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul-	fonsäure 2-Amino-5-oxy- naphthalin-1,7-sul-	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di-	C-F	rotstichig marine (38)
27	fatoethyl- sulfonylphenol 2-Amino-5-β-sul- fatoethyl- sulfonylphenol	fonsäure 2-Amino-8-oxy- naphthalin-6-sul- fonsäure	sulfonsäure 1-Amino-8-oxy- naphthalin-4,6-di- sulfonsäure	A-F	blau (15) (D=

a) Reaktivkomponente A-F

In einem Rührkolben mit Rückflusskühler werden

2180 g Tetrachlorpyrimidin (10 mol)

924 g Natriumfluorid (22 mol)

1050 g Sulfolan

3,5 h zum Sieden

erhitzt.

Die Temperatur im Reaktionsgemisch fällt im Laufe der Reaktion von 200 auf ca. 170 °C. Nach der Reaktion werden aus dem Rührkolben bei 18 mbar 1520 g bei einer Siedetemperatur bis zu 150 °C abdestilliert. Dieses Destillat wird rektifiziert:

1) Kp 116–118 °C 443 g n=0 : 1,4402 2) Kp 119–156 °C 109 g n=0 : 1,4542 3) Kp 157–160 °C 605 g n=0 : 1,4965 4) Kp 161 °C 330 g

Die Fraktrionen 1) und 2) enthalten Trifluor-chlorpyrimidin. Der über 160 °C siedende Anteil besteht aus Monofluortrichlorpyrimidinen, Tetrachlorpyrimidin und Sulfolan.

Die Fraktion 3) enthält 28,2% 2,4-Difluor-5,6dichlor-pyrimidin und 71,8% 4,6-Difluor-2,5-dichlorpyrimidin.

b) Reaktivkomponente B-F

2180 g Tetrachlorpyrimidin, 924 g Natriumfluorid und 1050 g Sulfolan werden 8 h auf 150 °C erhitzt. Durch Analyse des Reaktionsgemisches durch Kapillar-GC findet man folgende Zusammensetzung (Angabe in Molprozent).

	T-tblorpurimidin	39,5
	Tetrachlorpyrimidin	44,9
	Monofluortrichlorpyrimidin	4,6
	2,4-Difluor-5,6-dichlorpyrimidin	7,3
	4,6-Difluor-2,5-dichlorpyrimidin	1.4
	2,4,6-Trifluor-5-chlorpyrimidin	•••

Der Reaktionsansatz wird nach den Angaben von Beispiel 32a) aufgearbeitet. Man erhält dabei ein Isomerengemisch von 38% 2,4-Difluor-5,6dichlorpyrimidin und 62% 4,6-Difluor-2,5-dichlorpyrimidin

50

55

15

20

30

35

c) Reaktivkomponente C-F

155 g eines Gemisches aus 68,8% 4,6-Difluor-2,5-dichlor-pyrimidin und 31,2% 2,4-Difluor-5,6dichlorpyrimidin läßt man einen Tag im Eisschrank stehen. Die sich dabei abscheidenden Kristalle werden über eine Glasfritte abgesaugt. Der feste Rückstand und das Filtrat weisen dann folgende Zusammensetzungen auf:

> 4,6-Difluor-2,5-2,4-Difluor-5,6dichlor-pyri- dichlor-pyrimidin midin 12,6%

a) Rückstand 74,5 g87,4% 47,4% 52,6% b) Filtrat 78,1 g

c) wird der feste Rückstand (a) mit kaltem Cyclohexan vermischt und wieder abgesaugt, so steigt der Gehalt an 4,6-Difluor-2,5-dichlor-pyrimidin von 87,4% auf 95,5%. Der Schmelzpunkt liegt zwischen 30 und 35 °C.

Patentansprüche

1. Farbstoffe der Formel

worin

X = Rest eines gegebenenfalls weiter substituierten Monofluorpyrimidins.

2. Farbstoffe des Anspruchs 1 mit X =

3. Verwendung der Farbstoffe der Ansprüche 1 bis 2 zum Färben und Bedrucken von Hydroxylgruppen oder Amidgruppen enthaltenden Materialien.

4. Mit den Farbstoffen der Ansprüche 1 bis 2 gefärbte oder bedruckte Hydroxylgruppen oder Amidgruppen aufweisende Materialien.

Claims

1. Dyestuffs of the formula

wherein

X = radical of an optionally further substituted monofluoropyrimidine.

2. Dyestuffs of claim 1 where X =

3. Use of the dyestuffs of claims 1 and 2 for dyeing and printing hydroxyl- or amido-containing materials.

ţ

4. Hydroxyl- or amido-containing materials dyed or printed with the dyestuffs of claims 1 and

65

55

7

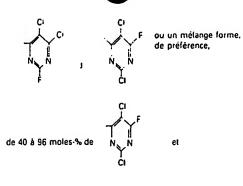
Revendications

1. Colorants de formule

dans laquelle

X = reste d'une monofluoropyrimidine davantage substituée, le cas échéant.

2. Colorants suivant la revendication 1, dans lesquels X =



3. Utilisation des colorants suivant les revendications 1 ou 2 pour la teinture et l'impression de matières contenant des groupes hydroxyle ou des groupes amido.

4. Matières présentant des groupes hydroxyle ou des groupes amido teintes ou imprimées avec les colorants suivant les revendications 1 et 2.